(19)日本国特許庁(JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

特開平6-16531

(43)公開日 平成6年(1994)1月25日

(51)Int.Cl.⁵ 識別記号 庁内整理番号 F I 技術表示箇所 A 6 1 K 7/48 9051-4 C 7/00 X 9164-4 C D 9164-4 C W 9164-4 C

審査請求 未請求 請求項の数4(全12頁)

(71)出願人 000249908 (21)出願番号 特願平4-200354 有限会社野々川商事 (22)出願日 平成4年(1992)7月2日 愛知県名古屋市中区丸の内3丁目5番24号 (72)発明者 岡 宗清 愛知県名古屋市西区鳥見町2丁目130番地 日本メナード化粧品株式会社中央研究所 内 (72)発明者 川口 重孝 愛知県名古屋市西区鳥見町2丁目130番地 日本メナード化粧品株式会社中央研究所 内 最終頁に続く

(54)【発明の名称】 化粧料

(57)【要約】

【目的】 安定性の高い美白作用および抗炎症作用を併せ持つ化粧料を提供する。

【構成】 本発明は、フラバノン、フラバノノール、イソフラボンおよびイソフラバノン誘導体であるプテロカルパン系化合物を有効成分として含有する美白作用および抗炎症作用を併せ持つことを特徴とする化粧料である。

【特許請求の範囲】

【請求項1】 式1で表されるフラバノンを有効成分と して、少なくとも一種以上を配合することを特徴とする 安定性の高い美白作用および抗炎症作用を併せ持つ化粧 料。

(式1中で、R1、R2、R3、R4およびR1'、R 2'、R3'、R4'、R5'は、水素原子または水酸 基、メトキシ基、もしくは直鎖状、分岐状、環状のアル キル基(ただし炭素数は1から10個とする)を表 す。)

【請求項2】 式2で表されるフラバノノールを有効成 20 分として、少なくとも一種以上を配合することを特徴と する安定性の高い美白作用および抗炎症作用を併せ持つ 化粧料。

(式2中で、R1、R2、R3、R4およびR1'、R 2'、R3'、R4'、R5'は、水素原子または水酸 基、メトキシ基、もしくは直鎖状、分岐状、環状のアル キル基(ただし炭素数は4から10個とする)とし、ま たR5は水酸基またはメトキシ基を表す。)

【請求項3】 式3で表されるイソフラボンを有効成分 として、少なくとも一種以上を配合することを特徴とす 粧料。

【化3】

2 式3

(式3中で、R1、R2、R3、R4およびR1'、R 2'、R3'、R4'、R5'は、水素原子または水酸 基、メトキシ基、もしくは直鎖状、分岐状、環状のアル キル基(ただし炭素数は4から10個とする)を表 す。)

【請求項4】 式4で表されるイソフラバノン誘導体で あるプテロカルパンを有効成分として、少なくとも一種 以上を配合することを特徴とする安定性の高い美白作用 および抗炎症作用を併せ持つ化粧料。

【化4】 式4

$$R_3$$
 R_2
 R_1
 R_2
 R_3
 R_4

(式4中で、R1、R2、R3、R4およびR1'、R 2'、R3'、R4'は、水素原子または水酸基、メト キシ基、もしくは直鎖状、分岐状、環状のアルキル基 (ただし炭素数は4から10個とする)を表す。)

【発明の詳細な説明】

[0001]

【産業上の利用分野】本発明は、新規な安定性の高い美 白作用および抗炎症作用を併せ持つ化粧料に関する。さ らに詳しくは、フラバノン、フラバノノール、イソフラ ボンおよびイソフラバノン誘導体であるプテロカルパン る安定性の高い美白作用および抗炎症作用を併せ持つ化 40 系化合物を有効成分として含有する美白作用および抗炎 症作用を併せて、大なる化粧料に関する。

[0002]

【従来の技術】皮膚のしみ、そばかすなどの発生機構に ついては不明な点もあるが、一般には、ホルモンの異常 や日光からの紫外線の刺激が原因となってメラニン色素 が形成され、これが皮膚内に異常沈着するものと考えら れている。メラニンは、皮膚内においてチロシンを基質 として酵素チロジナーゼにより、Lードーパ、ドーパキ ノンを経て生成後、周囲のケラチノサイトに分泌される 50 ことによって、生成される。したがって、従来、しみや

そばかすの治療には、皮膚内に存在するチロジナーゼ活 性を阻害してメラニン生成を抑制する物質、例えば、ビ タミンCを大量に投与する方法、グルタチオンを軟膏、 クリーム、ローションなどの形態にして局所に塗布する 方法など美白外用剤として、その組成中にこれらのメラ ニン生成抑制物質を配合することが行われている。ま た、欧米ではハイドロキノン製剤が医薬品として用いら れている。

【0003】また、皮膚の角質層より水分が減少すると 肌荒れなどの原因となる。角質層に適当な水分含量を与 10 えるため、保湿剤として、グリセリン、1、3-ブチレ ングリコール、プロピレングリコール、ヒアルロン酸等 が用いられ、肌荒れ等の防止が行われている。

【0004】一方、紫外線のうち中波長紫外部の波長2 80~320nm付近の光(以下UV-Bと略記す)は 皮膚に紅斑もたらし、甚だしくは火傷と同様な水泡を生 じさせる。また、長波長紫外部の波長320~400n mの光(以下UV-Aと略記す)には、皮膚の黒化をも たらし、長期にわたって作用した場合には皮膚の老化を もたらすことが認められている。この様に有害な紫外線 20 る。 に対してさまざまな紫外線吸収剤、例えば、p-アミノ 安息香酸エステル、ウロカニン酸等が挙げられるが、こ れらはUV-B領域に極大吸収をもち皮膚の紅斑等の炎 症を防ぐことを目的にしている。皮膚の黒化、老化をも たらすUV-A領域に極大吸収を持つ紫外線吸収剤とし ては、サリチル酸フェニル誘導体、ベンゾトリアゾール 誘導体等を化粧料に用いることが提案されているが、そ れらはいずれも光毒性、光アレルギー等があり安全性に 問題がある。

【0005】フラボノイド化合物は、自然界に多く存在 し、特に植物中の葉、花、果実、根に多く発現する。そ の生理作用として酸化防止、毛細血管の強化、出血予 防、体内酸化還元過程の参与等が挙げられる。また黄色 色素としても古くから知られ食品、医薬品等に利用され ている。フラボノイド誘導体のうちフラボン誘導体であ るクエルセチン、クエルシトリン、ルチンについては、 特に利用が検討されている。ルチン等についてはビタミ ンPとしてビタミンCの生理活性、例えば生体結合組織 の主成分であるコラーゲンの合成に必要なプロリンやリ ジンのヒドロキシル化反応に関与し、生体の健康維持、 増進に重要な役割を果たしている。

【0006】しかし、クエルセチンやルチン等のフラボ ン誘導体、フラノボノール誘導体は黄色の色調が強く、 化粧品原料として利用する上で問題となる点の一つであ る。

[0007]

【発明が解決しようとする課題】ビタミンC類は、熱、 光に対し経時的安定性が悪く、特に、水分を含む系で変 色、変臭の原因となる。一方、ハイドロキノン系は皮膚 刺激、アレルギー性等の安全性に問題があるため、使用 50 物を有効成分として含有することを特徴とする安定性の

が制限されている。また、空気酸化されやすいため安定 性の面においても問題がある。グルタチオン、システイ ン等のチオール系化合物は異臭が強い上、酸化されやす く効果も緩慢である。また、2-メルカプトエチルアミ ン塩、N-(2-メルカプトエチル) ジメチルアミン塩 等は、黒色モルモットの皮膚を脱色することが知られて いるが、脱色後に白班が生じやすいので、一般には使用 されていない。

【0008】一方、有害な紫外線より皮膚を保護する目 的で紫外線吸収を有する成分は前記のごとくさまざまな ものがあるが、UV-BおよびUV-Aの広い吸収領域 にわたって一様な吸収性能を有するものはなく、UV-A領域に極大吸収を持つ紫外線吸収剤であるサリチル酸 フェニル誘導体、ベンゾトリアゾール誘導体はいずれも 光毒性、光アレルギー性などの安全面および安定性に問 題があり、実際に化粧料への適用は困難である。そこで 現在、紫外線等による皮膚の炎症を防ぐことも併せて、 UV-BだけでなくUV-Aをも遮断して、皮膚の紅斑 および黒化を防ぐ安定性の高い化粧料が求められてい

【0009】以上の様にメラニン生成抑制物質を有効成 分とする美白化粧料や、これを製剤化して皮膚に塗布す るようにした皮膚外用剤や紫外線吸収剤は知られている が、さらに、メラニン生成抑制効果の優れ、有害な紫外 線より皮膚を守り、抗炎症作用を持った、安全性の高い 化粧料が求められている。

[0010]

【課題を解決するための手段】本発明者らは、かかる状 況を鑑み、さきに有効成分としてフラバノノールに属す るジヒドロミリセチンを含有する化粧料について特許出 願(特開昭63-208506)を行い、該化合物が紫 外線防御作用が大きいと共に、酸化安定性をはじめp H、光、熱等に対する安定性に優れ、保存性も良好であ り、化粧品原料として優れていることを明らかにした。 しかし、さらに鋭意研究を重ねた結果、フラバノン、フ ラバノノール、イソフラボンおよびイソフラバノン誘導 体であるプテロカルパン系化合物を有効成分として含有 する化粧料が、紫外線の幅広い波長領域にわたって良好 な吸収性能を示し、それによる日焼け防止作用だけでな 40 く、さらに、安定性が高く良好な美白作用および皮膚の 炎症を防ぐことも併せて有することを見いだした。また フラボン、フラボノールと比較して、フラバノン、フラ バノノール、イソフラボンおよびイソフラバノンは抗炎 症作用が高く、フラボノイド化合物群の中でも無色もし くは薄色化合物であり、化粧品の原料として利用範囲が 広く、本発明を完成するに至った。

【0011】すなわち、本発明は、別記の式1から4で 表されるフラバノン、フラバノノール、イソフラボンお よびイソフラバノン誘導体であるプテロカルパン系化合

高い美白作用および抗炎症作用を併せ持つ化粧料を提供 するものである。

【0012】本発明におけるフラバノン、フラバノノー ル、イソフラボンおよびイソフラバノン系化合物の構造 的特徴は、アピゲニン、ルテオリン、クエルセチン、ル チンをはじめとする一般的なフラボン、フラボノールと 比較して、フラバノン、フラバノノールはフラボノイド 骨格の2、3位が還元されており、イソフラボン、イソ フラバノン系化合物はクロモン環の3位にフェニル基が 置換しており、共に2、3位に特徴を有している。上記 10 【0014】本発明のフラバノン、フラバノノール、イ の化合物が安全性が高く、美白作用等を有していること に対して如何なる機構によるものかは未確認の段階では あるが、おそらく4位のカルボキシ基と2、3位とが立 体的に極めて複雑に影響し合っていると考えられ、この ことが該化合物群が本発明の効果を発揮するための特徴*

*である。

【0013】本発明のフラバノン、フラバノノール、イ ソフラボンおよびイソフラバノン誘導体であるプテロカ ルパン系化合物は合成品であっても、天然より抽出し、 精製しても良い。また天然より抽出を行い、本発明のフ ラバノン、フラバノノール、イソフラボンおよびイソフ ラバノン系化合物を得る場合、該化合物を含む混合物で あっても良い。さらに該化合物を2種以上含む場合でも 臭い。

6

ソフラボンおよびイソフラバノン誘導体であるプテロカ ルパン系化合物の例は下記の表1から3に示すように天 然にも多くみることが出来る。

[0015] 【表1】

表1 フラバノン化合物

フラバノン	分子式	融点(℃)	OH(ONe)結合部位	所在例
ピノセンブリン	C15 II 12 O4	194	5,7	ピヌス センブラ
リクリチゲニン	"	207	7,4'	甘草、その他
ブチン	C15 H12 O5	226	7,3',4'	ブテア属
ナリンゲニン	"	248	5,7,4'	モモ樹皮
エリオジシ	C15H12O6	267	5,7,3',4'	ハギ、マルバハギ
チオール				
アルピネチン	C16II1404	223	7,(5)	アオノクマタケラン
ピノストロビン	ıı	112	5,(7)	ピヌス属
サクラネチン	C16II1405	150	5,4',(7)	サクラ属
イソ	<i>n</i>	195	5,7,(4')	カラタチ花
サクラネチン				
シトロネチン	"	204	5,7,(2)	レモン等
ファレオール	C1711160s	212		ロドデンドロン属
シルトミネチン	CirllieCe	235	構造式別記 5	オニヤブソテツ築
マットシノール	C18H18O5	176		イヌガンソク薬
ババチン	C28112004	192		オランダビユ種子
イソババチン	"	188		"
ババチニン	C21 H22O4	155	構造式別記 6	,,
ソフォラノン	CapHa604	188		山豆根

いずれも無色結晶

式5

*【化6】

(I)	R ₁	R ₂
ファレオール シルトミネチン マットシノール	H OH H	II II CH3
. , , , , , , , , , , , , , , , , , , ,		0110

7

$$H_3$$
C H_3 H_3 C H_3 C

式6

(1)	Rı	R ₂	Rs	R4
パバチン	H	IP.	Н	II
イソババチン	H	ŀΙ	ΙP	J-1
ババチニン	CI:I3	ΙP	H	I-I
ソフォラノン	FI	I-I	ΙP	ΙP

R₁0 R₃ OH R₄

[0016]

※40※【表2】

 フラバノノール	分子式	融点(℃)	OH(OMe)結合部位	所在例
ピノバンクシン	C15H12O5	173	5,7	ピヌス属
フチン	C15H12O6	218	7,3',4'	ルス材
アロマデン	"	239	5,7,4'	カラマツ材
ドリン				
タキシフォリン	C15111207	239	5,7,3',4'	コノデガシワ材
アンペロプシン	C15111208	246	5,7,3',4',5'	白茶
アルピノン	C16H14O5	187	5, (7)	ハナミョウガ種子

ピノバンクシン、フチン、アンペロプシンは黄色結晶、それ以外は無色結晶

[0017]

表3 イソフラボン化合物

* *【表3】

イソフラボン	分子式	配点(℃)	OII(OMe)結合部位	所在例		
ゲニステイン ペスド パプチゲニン	C15H10O5	293 298	5,7,4' 7,(3'4':-0CH20-)	ヒトツバエニシダ ゲニスタ <u>厲</u>		
フォルモネチン イソフォルモ ネチン	C16H12O4	265 265	7, (4') 4', (7)	オノニス根 オノニス根		
テクトリゲニン アフロモシン イリゲニン	C16111206 C17111405 C18111608	227 229 185	5,7,4',(6) 7,(6,4') 7,5,3',(6,4',5')	イチハツ根茎 アフロモジア属 アオノクマタケラン		

無色結晶もしくは淡黄色結晶

【0018】本発明の安定性の高い美白作用および抗炎 症作用を併せ持つ化粧料は、本発明のフラバノン、フラ バノノール、イソフラボンおよびイソフラバノン誘導体 であるプテロカルパン系化合物の任意の1種または2種 以上を有効成分として含有したものである。該化合物の 含有量としては、0.01から10重量%の範囲が適当 であるが、好ましくは0.1から5重量%の範囲が良 い。0.01重量%未満では十分な効果が望めず、10 重量%を越えて配合しても効果の増強がなく不経済であ る。

【〇〇19】かかる範囲内で人体に対しまったく無害で あると共に、紫外線の幅広い波長領域にわたって良好な 吸収性能があり、併せて、充分に満足し得る美白および 皮膚の炎症を防ぐ効果が得られる。

【0020】例えば化粧水においては、精製水にグリセ リン、プロピレングリコール等の保温剤、皮膚栄養剤等

※て室温下にて溶解する。この一般の化粧水の製造に於い て、アルコール部に本発明のフラバノン、フラバノノー ル、イソフラボンおよびイソフラバノン系化合物を1種 もしくは2種以上を0.01から10重量%程度加えて 化粧水とする。

【0021】またクリームにおいては、精製水に親水性 40 成分であるグリセリン、プロピレングリコール、ソルビ ット等の保湿剤、ケン化乳化の場合には、アルカリを添 加して約70℃に加熱して水相部とする。一方、油相部 としてミツロウ、パラフィン、セレシン、硬化油等の固 形油分、ワセリン、ラノリン、グリセリド等の半固形油 分、スクワラン、流動パラフィン、各種エステル油等の 液状油分に防腐剤、界面活性剤等の油性成分を添加し、 加熱溶解する。上記の油相部を緩やかに攪拌しつつ、加 温した水相部を徐々に添加して、乳化する。この一般的 なクリームの製造に於いて、水相部に本発明のフラバノ を溶解し、香料等をアルコールに溶解し、両者を混合し※50 ン、フラバノノール、イソフラボンおよびイソフラバノ

ン系化合物を1種もしくは2種以上を0.1から5重量 %程度加えてクリームとする。

【0022】また乳液においては、上記のクリームの製 造と同様に、精製水にグリセリン等の保湿剤等を加え て、ケン化乳化の場合にはアルカリを添加し、加熱混合 し、水相部とする。油相部としてミツロウ、パラフィ ン、セレシン、硬化油等の固形油成分、ワセリン、ラノ リン、グリセリド等の半固形油分、スクワラン、流動パ ラフィン、各種エステル油等の液状油分に防腐剤、界面 活性剤等の油性成分を添加して、加熱溶解し、油相部と 10 し、水相部を油相部に徐々に添加して、乳化する。ま た、これに粘度調製の為に、カルボキシメチルセルロー ス、カルボキシビニルポリマー等の増粘剤を加えて均一 に乳化する。この一般的な乳液の製造に於いて、水相部 に本発明のフラバノン、フラバノノール、イソフラボン およびイソフラバノン系化合物を1種もしくは2種以上 を0.1から5重量%程度加えて乳液とする。

【0023】また、添加の方法については、予め加えて おいても、製造途中で添加しても良く、作業性を考え て、適宜選択すれば良い。

[0024]

【実施例】以下に実施例を挙げて本発明を更に具体的に 説明するが、本発明は何らこれらに限定されるものでは ない。なお、実施例に示す部とは重量部を、%とは重量 %を示す。

[0025] 実施例-1:7,3',4'-トリヒド ロキシフラバノンの合成

粉末化した塩化亜鉛65gを11のコルベンに入れ、氷 酢酸160mlを加え加熱して溶解後、さらに110g のレゾルシン(レゾルシノール)を加え沸騰させた。沸 30 ヒドロキシプテロカルパン)の単離 騰したら加熱を止め約20分間放置し、この反応液を6 N塩酸500m1で希釈し氷水中にて冷却した。析出し た結晶を集め、再度3N塩酸200m1で良く洗い、風 乾した。

【0026】得られた結晶(レズアセトフェノン)10 0gと3、4ージヒドロキシベンズアルデヒド100g を11の三角コルベンにとり、アセトン500m1加え て溶解し、50%NaOH溶液70m1をゆっくり加え 密栓して一昼夜放置した。反応液を塩酸酸性にすると結 ルにて再結晶を行い、2、4、3′、4′ーテトラヒド ロキシカルコンと7、3'4'-トリヒドロキシフラバ ノンの混合物(80g)を得るので、これをカラムクロ マトグラフィー(シリカゲル)にて分取し、7、3'、 4'-トリヒドロキシフラバノン(30g)を得ること ができた。

【0027】実施例-2:アルピノン(5-ヒドロキシ*

(1)7、3'、4'-トリヒドロキシフラバノン 1.0 部

(2)グリセリン 2.0

(3) エチルアルコール

12

*-7-メトキシフラバノノール)の単離

市販の縮砂をよく砕き、朝比奈式循環抽出器を用いてジ エチルエーテルにてくり返し浸出した。浸液を蒸発乾固 し、残留物に約10倍量のジエチルエーテルを加えて暗 緑色の樹脂様物質を溶解した後、微黄緑色の結晶性粉末 を得た。(収率:0.4%)これを30倍量の熱トルエ ンに溶かして活性炭で脱色し、そのろ液を放冷すると、 35℃以上でアルピノン(5-ヒドロキシ-7-メトキ シフラバノノール)を得る。(収率:0.2%)

【0028】実施例-3: 5、7、4'-トリヒドロ キシイソフラボンの合成

2、4、6-トリヒドロキシフェニルー4'ーヒドロキ シベンジルケトン1g、塩化ベンジル2g、無水炭酸カ リウム2gをアセトン10m1に溶解した。この溶液を 水浴上で8時間反応させた。反応後、水中に反応物を注 いだ。一晩放置後、生じた結晶をろ取し、メタノールに て再結晶させ、水酸基をベンジル化したベンジルエーテ ル0.8gを得た。このベンジルエーテル1.1gを1 00m1のギ酸エチルに溶解した。この溶液をナトリウ 20 ム5gにゆっくりと滴下した。これを一晩放置後、ペー スト状の塊を得たので、ギ酸エチルを留去し、エーテル 抽出した。抽出液を冷却しながら、水酸化ナトリウム水 溶液にて洗い、ついで水洗した。エーテル層を硫酸マグ ネシウムで乾燥後、エーテルを留去し、留去物をメタノ ールにて結晶化させた。粗結晶をエタノールにて再結晶 し、ベンジル化したイソフラボン0.7gを得たので、 濃塩酸中で煮沸して脱ベンジル化して5、7、4'ート リヒドロキシイソフラボンを0.6g得た。

【0029】実施例-4:マーキアイン(7、4'ージ

エンジュの根500gを10倍量のメタノールにて2時 間還流抽出し濃縮する(乾燥エキスとして収率約20 %)。さらにこの濃縮エキスをベンゼン:アセトンの混 合溶媒にてカラムクロマトグラフィー(シリカゲル)を 行い、溶媒比ベンゼン:アセトン3:1の溶出画分を濃 縮した。これをメタノールにて再結晶することにより、 マーキアインを得た(収率:1.0%)。

【0030】実施例-5:マルバハギの抽出

乾燥したマルバハギの葉100gを粉砕し、50%(V 晶が析出した。この結晶をろ取し、水洗した後メタノー 40 / V)エタノール水溶液11で5時間加熱抽出して、さ らに濃縮することにより抽出物15gを得た。

【0031】実施例-6

乾燥したオノニスの根1kgを粉砕し、エタノール11 を加え、常温で1カ月放置する。さらに濃縮することに より抽出物23g(99%以上の固形物を含む)を得

【0032】実施例-7 化粧水

7.0

13 14 (4)パラオキシ安息香酸メチル 0.05 (5) ポリオキオシエチレン (20) ソルビタンモノオレート 0.5 (6) クエン酸 0.01 (7) クエン酸ナトリウム 0.1 (8)香料 0.1

(9)精製水にて全量を100とする

成分(1)~(4)、(8) を混合して溶解する。別に *りろ過し、製品とする。 成分(5)~(7)、(9)を混合して溶解する。つい 【0033】実施例-8 クリーム

で両者を混合し、テトロン製布(300メッシュ)によ*10

(1)マルバハギの50% (V/V) エタノール水溶液

· - / · · · · · · / /			
	抽出物	2.0	音
(2) スクワラン		10.0	
(3)オリーブ油		3.0	
(4) ステアリン酸		2.0	
(5)ミツロウ		2.0	
(6) ミリスチン酸オクチルドデシル		3.5	
(7)ポリオキシエチレン(20)			
セチルエーテル		3.0	
(8) ベヘニルアルコール		1.5	
(9)グリセリンモノステアレート		2.5	
(10)1、3-ブチレングリコール		8.5	
(11)パラオキシ安息香酸メチル		0.2	
(12)パラオキシ安息香酸エチル		0.0	5
(13)香料		0.1	

(14)精製水にて全量を100とする

成分(2)~(9)を加熱溶解して混合し、70℃に保 ※る。油相に水相を加えて乳化し、成分(13)を加えて かき混ぜながら、30℃まで冷却して製品とする。 ち油相とする。成分(1)、(10)~(12)を成分

(14)に加熱溶解して混合し、75℃に保ち水相とす※ 【0034】実施例-9 乳液

(1) 5、7、4' - トリヒドロキシイソフラボン

	1.	O部
(2) スクワラン	2.	О
(3)オリーブ油	2.	0
(4) ホホバ油	5.	Ο
(5) セチルアルコール	1.	5
(6)グリセリンモノステアレート	2.	Ο
(7)ポリオキシエチレン(20)		
セチルエーテル	3.	Ο
(8)ポリオキシエチレン(20)		
ソルビタンモノオレエート	2.	Ο
(9)ジプロピレングリコール	1.	Ο
(10)グリセリン	2.	O
(11)香料	Ο.	1
(12) パラオキシ安息香酸メチル	0.	2

(13)精製水にて全量を100とする

成分(1)~(8)を加熱溶解して混合し、70℃に保 ★る。油相に水相を加えて乳化分散し、成分(11)を加 ち油相とする。成分(9)、(10)、(12)を成分 えてかき混ぜながら、30℃まで冷却し製品とする。 (13)に加熱溶解して混合し、75℃に保ち水相とす★ 【0035】実施例-10 パック

(1) 5-ヒドロキシ、7-メトキシフラバノノール

(2) ポリビニルアルコール	11.5
(3)1、3-ブチレングリコール	2.5
(4)ポリオキシエチレン(40)	
硬化ヒマシ油	1.0
(5)エチルアルコール	7.0

- (5)エチルアルコール
- (6)パラオキシ安息香酸メチル (7)香料
- (8)精製水にて全量を100とする

成分(1)から(8)を75℃にて加温溶解し、30℃ まで冷却し製品とする。

(以下余白)

[0036]

【発明の効果】本発明のフラバノン、フラバノノール、 イソフラボンおよびイソフラバノン系化合物を有効成分 として含有する化粧料は、安定性の高い美白作用および 抗炎症作用を併せ持ち、かつ安全性においても好ましい ものである。以下、実験例を挙げて本発明の効果を説明 する。

【0037】[実験例]

有効性試験例1 美白作用

チロジナーゼ活性阻害作用を調べるため、試料の〇.〇 5%水溶液について37℃、2週間の保温処理を行い、 その前後のチロジナーゼ活性阻害力を測定した。比較例 として、従来より化粧料として用いられているアスコル ビン酸、ヘチマ水およびヘチマ果実の熱水抽出物を同様 に試験した。なお、試料は実施例-1、2および 3で 得られたフラボノイドを用いた。またヘチマの熱水抽出 物 (比較例)の調製方法としては、乾燥品10gを熱 水抽出(95℃、3時間、300m1)後、ろ液を凍結 乾燥したものを試料とした。

【0038】チロジナーゼ活性阻害作用の測定;試験管 にL-チロシン溶液(O. 3mg/m1)を1m1、マッ クスベイン氏の緩衝液 (pH6.8)を1m1、および 前記試料の0.15%水溶液0.9m1を加えて、37*

* ℃の恒温水槽中で10分間インキュベートした。これに 10 チロジナーゼ水溶液(1mg/m1)を0.1m1加え てよく攪拌し、37℃、12分間インキュベート後、分 光光度計にセットして475nmにおける吸光度を測定 した。一方、ブランクとして前記試料の代わりに蒸留水 を用いて同様の吸光度測定を行い、各試料のチロジナー ゼ活性阻害率を次式より算出した。なお、式中のAは各 試料を添加した場合の吸光度を、Bはブランクの吸光度 を意味する。

阻害率 $(\%) = (1 - A/B) \times 100$

0.2

0.05

【0039】これらの試験結果を表4に示す。表4より 20 明らかなように実施例-1、2および3で得たフラボノ イド化合物は、ヘチマ水およびヘチマの熱水抽出物より も顕著なチロジナーゼ活性阻害力を有しており、更にこ の化合物は熱安定性が良く、37℃、2週間放置後で は、ビタミンCよりも強力なチロジナーゼ活性阻害力を 有していることが認められた。また、これらの安定性試 験により、これらのフラボノイド化合物は変臭、変色が 見られなかった。さらに実施例-4~6で得られたフラ ボノイド化合物、もしくは本発明のフラボノイド化合物 を含む抽出物も同様に試験したところ、同程度に良好な 30 チロジナーゼ活性阻害力を示すことが判った。

(以下余白)

[0040]

【表4】 チロジナーゼ活性阻害作用

試料	濃度	活性阻害率(%)			
	(%)	加温前	加温後		
 実施例-1	0.15	80	78		
実施例-2	0.15	6 1	6 1		
実施例-3	0.15	63	6 1		
ビタミンC	0.15	94	25		
ヘチマ水	0.15	9	9		
ヘチマの	0.15	3 1	3 1		
熱水抽出物					

【0041】有効性試験例2 抗炎症作用

抗炎症作用を調べるため、試料を0.01%、0.1 %、1.0%含有する各水溶液について、ヒスタミン遊%50 水抽出物を同様に試験した。試料は実施例-1、2およ

※離を抑制する試験を実施した。比較例として従来より化 粧料に用いられているヘチマ水およびキタチアロエの熱 び3で得られたフラボノイド化合物を用いた。なお、ヘチマ水は実験例1で使用したものと同じである。またキダチアロエの熱水抽出物(比較例)の調整方法としては、乾燥品10gを水300mlで3時間加熱抽出し、凍結乾燥したものを用いた(99%以上の固形物を含む)。

【0042】ヒスタミン遊離抑制試験;平井らの報告 (生薬学雑誌、37、374、1983.)に従って、雄性Spraqu e-Dawley系ラット(200から450g)の腹腔内から 採取した肥満細胞に対するヒスタミン遊離抑制作用を測 10 定した。すなわち、4ppmのコンパウンド48/80 によるヒスタミン遊離を抑制する作用を遊離抑制率 *

* (%) として求めた。

【0043】結果を表5に示す。これらの結果から、実施例-1、2および3で得たフラボノイド化合物はヘチマ水およびキタチアロエの熱水抽出物と比較して、顕著なヒスタミン遊離抑制作用が認められ、抗炎症作用も優れていることを見出した。また実施例4~6で得られたフラボノイド化合物、もしくは本発明のフラボノイド化合物を含む抽出物についても同様に試験したところ、良好な抗炎症作用を示すことが判った。

18

10 (以下余白)

[0044]

【表5】 ヒスタミン遊離抑制作用

試料	濃度 (%)	ヒスタミン 遊離抑制率(%)		
 実施例-1	1. 0	100		
	0.1	99		
	0.01	70		
実施例-2	1.0	100		
	0.1	100		
	0.01	7 1		
実施例-3	1.0	100		
	0.1	100		
	0.01	81		
ヘチマ水	1.0	6 5		
	0.1	23		
	0.01	13		
キタチアロエ	1.0	80		
熱水抽出物	0.1	6 1		
	0.01	35		

(以下余白)

【0045】有効性試験例3 使用試験

健康な被験者30名を用いて使用試験を実施した。試料は実施例-7および9の化粧料を用い、フラボノイド化合物の重量%だけをを各々変化させ用いた。被験者の前腕内側部の2cm平方のサイトに、UV-Bランプ(東芝FL-20SE)を用い、3mw/cm²の強度の紫好線を1分間照射した。各サイトに先の各試料を3日間40無効毎日朝夕の2回塗布した後、炎症の抑制効果をアンケート調査し評価を行った。1カ月間使用後の色素沈着の抑制効果についてもアンケート調査を行って評価を行っ※【表色

※た。なお、紫外線照射したうちの1サイトは何も塗布しないコントロールとした。アンケートの判定基準は下記に基ずいてコントロールと比較して評価を行った。

(判定基準)

有効 © やや有効 ○ ほとんど無効 △ 無効 × (以下余白)

【表6-1】 炎症の抑制効果のアンケート結果

本発明品の 試料濃度		実施	例-7			実施	例-9	
(%)	0	0	Δ	×	0	0	Δ	×
0.001	0	8	1 2	1 0	0	7	1 4	9
0. 01	5	9	7	9	6	8	6	1 0
0. 1	1 1	1 3	5	1	1 1	1 3	6	0
1. 0	1 2	13	5	0	13	1 2	5	0
5. 0	1 3	1 1	6	0	1 4	1 0	6	0
10.0	15	1 3	2	0	1 5	10	5	0
20.0	1 6	7	7	0	1 5	9	5	1

注)数値は人数

(以下余白) [0047] *【表6-2】 色素沈着の抑制効果の結果

本発明品の 試料濃度		実施	例-7			実施	例-9	
(%)	0	0	Δ	×	0	0	Δ	×
0.001	0	5	1 5	1 0	0	4	1 6	1 0
0. 01	5	7	7	11	6	6	8	1 0
0. 1	1 2	1 3	4	1	1 1	1 5	0	4
1. 0	1 2	1 4	3	1	1 3	1 4	1	2
5. 0	15	9	6	0	1 4	1 0	5	1
10.0	19	6	5	0	1 9	8	3	0
20.0	18	7	4	1	1 9	8	1	2

注) 数値は人数

【0048】表6の結果により本発明で用いる化粧料は 著効な日焼け後の炎症および色素沈着の抑制効果を示す ことが判る。

【0049】有効性試験例4 安全性試験 本発明のフラボノイド化合物の安全性を明らかにするた

め、ヒトに対する一次刺激性試験を閉塞パッチテストに より行った。すなわち、フィンチャンバー(EPITEST 社

※間閉塞貼付を行い、パッチテスト用絆創膏除去後、1時 間後、24時間後、48時間後の判定の平均値を用いて 判定した。試料は実施例-1および2、3で得られたフ ラボノイド化合物を用い、塗布濃度は10%(W/W) 水溶液とし、対照として蒸留水を使用した。判定結果、 本発明のフラボノイド化合物では全く紅班を認めず、一 方、対照の蒸留水では5名にわずかな紅班を認めた。こ 製)を用い、健康人30名に対し、前腕屈側部に48時※50 れらの結果からフラバノン、フラバノノールおよびイソ

フラボン系化合物は一次刺激性が極めて低く、皮膚に対して安全が高いことが確認された。また、実施例-4~6で得られたフラボノイド化合物、もしくはフラボノイ

22 ド化合物を含む水溶性抽出物も同様に試験し、皮膚に対

して同様に安全性が高いことが認められた。

フロントページの続き

(72)発明者 物部 彰夫

愛知県名古屋市西区鳥見町 2丁目130番地 日本メナード化粧品株式会社中央研究所 内

(72) 発明者 福永 巌

愛知県名古屋市西区鳥見町2丁目130番地 日本メナード化粧品株式会社中央研究所 内